Complément cours quantité de matière.

Résumé du TP Pates

Au cours de cette manipulation, afin de déterminer le nombre de pâtes dans 1 kg, on se propose de déterminer la masse d'un « paquets » de trente pâtes dans 1 kg.

Le fait d'utiliser des paquets facilite les calcules lorsque l'on a un grand nombre d'éléments.
En chimie, on se propose d'utiliser le paquet « la mol » qui contient $6{,}02 \times 10^{-23}$ atomes.

Remarque importante : danc le tableau périodique des éléments, le nombre de masse d'un atome représente la masse d'une mole de cette atome.
Ex : ^{12}C : La masse d'une mol est de 12 grammes.

Définition : formule développé semi-développé brute :

Dans la formule semi-développé, on supprime les liaisons H.
Dans la formule brute, on n'indique aucune liaison ; on liste les atomes par ordre alphabétique.

Lien entre formule brute et mol : pour déterminer la masse déterminer la masse molaire moléculaire.

Il suffit d'additionner les masses molaire atomiques des éléments qui le composent.

Par exemple : la masse atomique M du carbone est 12.